BEST AVAILABLE COPY



許 願 (85)

昭和 169年 5月 20日

特許庁長官殿

1 発明の名称

2 発 明 者

大阪府門真市大学門真1006番地 松下電器 産業 株式会社 內

氏名数粉

(*****)

3 特許出願人

大阪府門真市大字門真1006番地(582)松下 電器 産業 株式 会社 松 下 正 治

4代理人

T 571

大阪府門真市大字門真1006番地 松下電器産業株式会社内

氏 名

(5971) 弁理士 中 尾 敏 男员 (日か 1名) (通称先 電源(年20453-3111 特許分景)

5 添付啓類の目録

- (1) 明 細 包·(2) 図 面
- (3) 委任.状
- (4) 顯書剧本



19 日本国特許庁

公開特許公報

①特別昭 50-149270

43公開日 昭50.(1975) 11.29

②特願昭 49-57188

②出願日 昭49. (1974) 5.20

審査請求 未請求

(全3頁)

庁内整理番号 2126 4A

6603 57 6962 57

6962 57

52日本分類

99(5)B15 99(5)A02 99(5)A2 13(7)D522 50 Int. C12

BOIJ 17/20 HOIL 21/208

1、発明の名称 単化がリケム酸素の収長方数

アンモニア等級気中で健康物を含む器故の作却 または関語故に暴皮の配を付けて故郷から強化カ リウム療品を収長させるに振し、インジウムを搭 能として用いるととを等徴とする優化ガリウム館 品の収長方法。

3、 公司の事業力製品

本義者は、量化がすウム(GaN)前品の単長方 体に集中と

ベンド・ボ・・ブが広く、音色発光素子用材料として有差視されているヨーマ族化会物学等体 Galf の単酸品作製には、微末 Gi - BiCk - Biki 系気 根不均化液による方能が主に乗られていた。しか し、発光素子用材料として用いられている他の豆 ーマ族化会物学等体と同様に、不純物級配を解析 し、久勢の少い良質の輸品を得るためには複雑的 品面長が最も有利である。ところが、他のGu とマ 設定数の化合物単導体の数据線曲系長で用いるれているような、 Ga を搭載とする方法は、GaM の数 曲収長の場合は次のような数点があって実際化すれていない。

- ① Ge に対する GeM の修算数は、連貫の数類収長の製度(1200~以下)ではもわめて低く、 地和事業の冷却による方法では GeM はほとんど収長しない。また、単弦に製取勾配を付けて影響型の差により低温器で推品収長させる方法では、利用でき得る大きての確品を得るのにもわめて
- もかるに、Ga に対するGaM の供称変を上げる ために、温度をするに上げると、GaM は分解する。この分解を抑制するためには MSs 学器気が 各種である。
- しかし、高温高級配知は零額集中では、複額
 の Qa が Mits と反応し参数品 GaN が急速に収扱し
 常数が扱るず大きな GaN 単数品は収扱しない。
 したがって、本発明の目的は、とれるの数点を

BEST AVAILABLE COPY

を提供するととにある。

発明者は、種々検討を重ねた数果、NHS 専田気中で In K対する GaN の 等無度が、同一温度Kかける Ga K対する GaN の それよりまわめて大きいという事実を見い出し、NHS 専門気中で In を存集とするととによる被補からの GaN 早齢品の成長方法を発明した。以下その方法を発施例により発補に記明する。 実施例1

よと無石英反応管1を用い、雰囲気ガスとしては MELs カスを Q.2 L/min , Ar を 1 L/min 施す。石英反応管1中のグラファイト製造板ホルダー2上にグラファイト製ポート 3を置き、同ポートなに In を約6 Fと GaN 看来または放焼を約 100 平を入れる。外部加熱器 4 によう In器 依5 を 1200 で に 1 時間保ったのち、上記ボート 3 を参加させ 就記 ホルダー 2 上に設置した基準 6 上に上記 In 器 依5 をかぶせる。その後上記の外部加熱器 4 を製造し、鑑賞を 1 T/分で冷却し、上記 高級 6 上に GaN 単語品を収集させる。 高級 6 としてはヤファイアまた

4、 回答の簡単を製料

第4回は本発明の GaM 数据以長装置の一覧施例の構成振電器、第2回は本発明の GaM 被相以長装置の他の実施例の構成振路器、第8回は再装量に かける石英匠応管の選択分布器である。

1 … … 石英反応管、2 … … 並収 ホルダー、3 … … ポート、4 … … 加集器、5 … … In — GaN 等数、6 … … 基収、7 … … 石英反応管、5 … … 石英るつだ、9 … … In — GaN 等数、1 O … … GaN 等品。
代理人の氏名 弁理士 中 足 数 男 作か1名

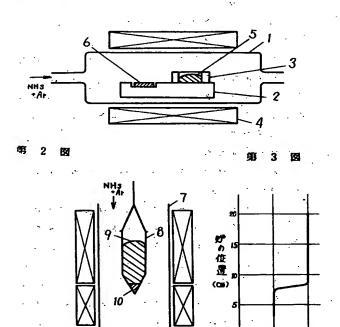
特朗昭50-149270(2)

は気根収長法によりサファイア上に収長したGaN を用いる。100分間の収長で厚さ的10pmの透明 収長層を得た。不能物を繊加しない場合、取理で セマリヤ表面1×10thcm⁻⁵のGaN収長層が得られ

美国男 2

たて銀石英反応管でを用い、NHs ガスをC.24/46。
AIを14/46を促す。監備10mで底を据くしだった石英るつださに約500 Im と約100mのGaN
粉末9を入れ上記石英反応管で中につるす。外部
加熱器のにより上記石英反応管で中の需度分布が
第3個のようになるように加熱し、しかるのち、
同るつださを上部より1m/40の適度で低下させて
ゆき底部よりGaNの単額品1のを収長させる。数
時間の収長で最終がかった透明の額品が得られた。
なか、上記実施例ではImを搭集とする被相成長
の例を観明したが、搭載としてはImを約800分裂
上含む合金であればよい。例えばIm-A4, ImGa, Im-Go, Im-Bi, Im-Ba をどでも同様の
成長が百物である。

第 1 図



温度(%)

BEST AVAILABLE COPY

特開昭50-149270 (3)

- 6 前紀以外の発明者および代理人
- (1) 発明者
 - 大阪府門真市天学門真1006番地 松下電器藍菜株式会社内 化
 - Ŀ

- (2) 代理人
 - 大阪府門真市大字門真1006番地 住 所
 - 松下電器產業株式会社內 (6152) 弁理士 粟 野 重 孝 氏

[Name of the Document] Specification

[1. Title of the Invention]

METHOD OF GROWING GALLIUM NITRIDE CRYSTAL

[2. Claim]

A method of growing a gallium nitride crystal, comprising the steps of:

cooling a solution containing a composition therein in an atmosphere of ammonia or establishing a thermal gradient in the solution; and

using indium as a solvent.

[3. Detailed Description of the Invention]

The present invention generally relates to a method of growing a gallium nitride (GaN) crystal.

A III-V based composition semiconductor GaN having a wide band gap holds promise as a material for blue light emitting device. In order to manufacture a GaN monocrystal, a method according to a Ga-HCl-NH $_3$ gas-phase disproportionation process is conventionally adopted. In the same manner as the other III-V based composition semiconductor used as a material for light emitting device, however, a liquid-phase crystal growth is most favorable to obtain a high quality crystal with less defect by controlling impurity concentration. However, as for a method used to grow liquid-phase crystal of Ga and V based composition semiconductor in which Ga is used as a solvent is not put into practical use in a case of growing GaN crystal since the method includes difficulties described below:

The solubility of GaN to Ga is extremely low in a temperature (lower than $1200 \,^{\circ}\mathrm{C}$) for a normal liquid-phase crystal growth. Hence, GaN hardly grows in a method of cooling saturated solution. Further, in the method of establishing a thermal gradient in the solution so as to grow a crystal at a lower temperature part according to a

difference of the solubility, an extremely long time is necessary to obtain a crystal having a size sufficient for use.

- 2 If the temperature is further raised to increase the solubility of GaN to Ga, GaN decomposes. In order to prevent GaN from decomposing, an atmosphere of NH₃ is necessary.
- B However, in the atmosphere of a high temperature and high density of NH₃, the solvent Ga reacts with NH₃ so that polycrystal GaN rapidly grows, whereas, large monocrystal GaN hardly grows since the solution is used up to grow the polycrystal GaN.

Accordingly, an object of the present invention is to provide a method eliminating the above described difficulties in which a GaN monocrystal is grown from liquid phase.

As a result of a variety of experiments, the inventor found a fact in that the solubility of GaN to In in the atmosphere of NH₃ is extremely greater than that of GaN to Ga at the same temperature. Thus, a method is provided of growing GaN monocrystal from liquid phase by using In as a solvent in the atmosphere of NH₃. The method is described in details through embodiments below.

Embodiment 1

As an atmosphere gas, NH₃ is flown at 0.2 l/min into a horizontal quartz reaction tube 1. Further, Ar is flown at 1 l/min into the horizontal quartz reaction tube 1. A graphite port 3 is provided on a graphite substrate holder 2 in the quartz reaction tube 1. Into the graphite port 3, substantially 5 g of In and 100 mg of powder or particles of GaN are thrown. After In solution is maintained at 1200 $^{\circ}$ C for one hour by an external heater 4, the port 3 is moved so as to cover a substrate 6 provided on the holder 2 with In

solution 5. And then, the above described external heater 4 is adjusted to cool the temperature at 1 $^{\circ}$ C/min so as to grow a GaN monocrystal on the substrate 6. As the substrate 6, sapphire or GaN grown on the sapphire according to CVD is used. As a result of 100-minute growth, a transparent growth layer having a thickness of approximately 10 μ m is obtained. When impurity is not added, an N type GaN growth layer having a carrier thickness of 1 x 10¹⁹ cm⁻³ is obtained.

Embodiment 2

NH₃ is flown at 0.2 l/min into a vertical quartz reaction tube 7. Further, Ar is flown at 1 l/min into the vertical quartz reaction tube 7. Into a quartz crucible 8 having a diameter of 8 mm tapering towards a bottom thereof, substantially 5 g of In and 100 mg of GaN powder 9 are thrown, and then, the quartz crucible 8 is hung in the above described quartz reaction tube 7. The quartz reaction tube 7 is heated by an external heater 9 so that a temperature distribution in the quartz reaction tube 7 is as shown in FIG. 3. Then, the quartz crucible 8 is lowered at a speed of 1 mm/hour from the top of the quartz reaction tube 7 so as to grow GaN monocrystal 10 from the bottom of the quartz crucible 8. As a result of a few-hour growth, a greenish transparent crystal is obtained.

It should be noted that in the above described embodiment, an example of a liquid phase growth using In as a solvent is described, but the solvent is not limited to In. Alloy including 90 % or greater by weight of In may be used as the solvent. A similar growth can be seen by a solution such as In-Ga, In-Ge, In-Si, In-Sn, and the like.

[4. Brief Description of the Drawings]

FIG. 1 is a view schematically illustrating a configuration of a GaN liquid phase growth apparatus

according to an embodiment of the present invention;

FIG. 2 is a view schematically illustrating a configuration of a GaN liquid phase growth apparatus according to another embodiment of the present invention; and

FIG. 3 is a temperature distribution graph of a quartz reaction tube in the GaN liquid phase growth apparatus.

[Description of the Reference Numerals]

- 1: Quartz Reaction Tube
- 2: Substrate Holder
- 3: Port
- 4: Heater
- 5: In-GaN Solution
- 6: Substrate
- 7: Quartz Reaction Tube
- 8: Quartz Crucible
- 9: In-GaN Solution
- 10: GaN Crystal